FULL PRACTICA QUIMICA

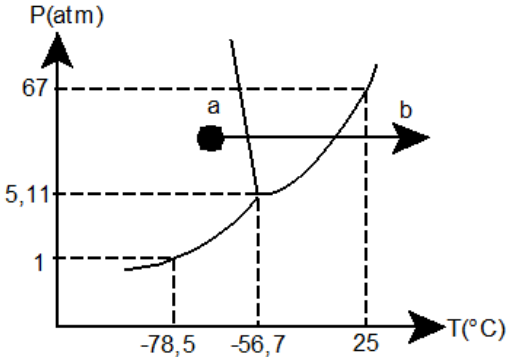
CAPÍTULO: I
TEMA: MATERIA
PRODUCTO: INTERMEDIO
TIPO FULL PRACTICA: APRENDE
PROFESOR: ELISON MICHEL, CORTEZ NAVEROS

PARA LA CLASE:

01. Marque con verdadero (V) o falso (F) según corresponda:
I. Una propiedad es una cualidad que se puede utilizar para distinguir una muestra de materia de otra
II. La maleabilidad es una propiedad química
III. La capacidad del cinc para reaccionar con el ácido clorhídrico es una propiedad química
A) VVV B) VFV C) FFV
D) VVF E) VFF

02. Indicar verdadero (V) o falso (F) según corresponda:
I. Materia es todo aquello que posee masa y ocupa un lugar en el espacio
II. Si una especie posee las propiedades de inercia y extensión, se dice que es materia
III. Según su estado físico la materia puede ser sólido, líquido o gas
A) VVV B) VVF C) FVF
D) FFV E) FFF

03. En el siguiente diagrama de fase para el CO_2, cuántos enunciados incorrectos existen:



( ) A la presión de 5,11 atm y -56,7°C se encuentran en equilibrio la fase sólida, líquida y el vapor.
( ) En el proceso a → b, se establecen dos estados de equilibrio y dos cambios de fase.
( ) El CO_2 existe en la fase sólida a 1 atm y 25°C.
( ) A la presión de 67 atm y una temperatura inferior a la del ambiente, pero mayor que - 56°C se encuentra la fase líquida.
A) 0 B) 1 C) 2
D) 3 E) 4

04. Marque como verdadero (V) o falso (F):
I. Fusión: cambio del estado sólido al líquido
II. Evaporación: cambio del estado líquido a vapor
III. Licuación: cambio del estado gaseoso a líquido
A) VVV B) VVF C) VFF
D) FFF E) VFV

05. Identifique como sustancias o mezclas cada una de las siguientes especies. Indique como respuesta el número de sustancias y mezclas respectivamente
I. H_2O_2 II. gasolina III. gas doméstico
IV. agua pura V. ozono
A) 3 y 2 B) 2 y 3 C) 4 y 1
D) 1 y 4 E) 5 y 0

06. De los siguientes métodos de separación: decantación; filtración; evaporación; centrifugación; cristalización; destilación. Indique verdadero (V) o falso

(F) cada una de las siguientes proposiciones:

I. Algunos métodos son químicos

II. Tres métodos pueden emplearse para separar mezclas homogéneas líquidas

III. Una de ellas puede emplearse para separar los componentes del aire

A) VVV B) VFF C) FVV
D) FVF E) FFF

07. Marque como verdadero (V) o falso (F) según corresponda:

I. Los compuestos químicos son sustancias

II. En las mezclas homogéneas sus propiedades son uniformes en cualquier parte de una muestra determinada

III. El aire ordinario es una mezcla homogénea de varios gases

A) VVV B) VFV C) VVF
D) FFV E) FFF

08. Dadas las siguientes ocurrencias, señale cuales son fenómenos químicos (Q) y cuales fenómenos físicos (F)

I. El punto de ebullición del alcohol etílico es 78 °C

II. La cocción de un alimento

III. La evaporación de un charco de agua

IV. La infección de una herida

A) FQFQ B) FFQQ C) FQFF
D) QQFF E) QFQF

09. Identifique como cambio físico (F) o cambio químico (Q) según corresponda

I. $H_2O_{(l)} \rightleftharpoons H_2O_{(v)}$

II. $CH_{4(g)} + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + H_2O_{(g)}$

III. Trituración de un terrón de sal

IV. Sublimación del hielo seco

V. Disolución de azúcar en agua

A) QQFQF B) FQFFF C) FQFQF
D) QFQFQ E) FQFQQ

10. ¿Cuáles son propiedades intensivas?

I. Color rosa

II. Inercia

III. Presión de un gas

A) Sólo I B) Sólo II C) Sólo III
D) I y III E) II y III